

Metalle - Schätze der Erde

Chemie · Klasse 7/8 · mittel

Name: _____ Datum: _____

Metalle leiten Strom und Wärme, sind verformbar und glänzen. Oxidation ist Sauerstoffaufnahme, Reduktion Sauerstoffabgabe — zusammen: Redoxreaktion.

1 Redox erkennen

- a) Kupferoxid + Kohlenstoff $\rightarrow$ Kupfer + Kohlenstoffdioxid. Wer wird reduziert?

.....

- b) Wer wird in derselben Reaktion oxidiert?

.....

- c) Warum rostet Eisen, Gold aber nicht?

.....

- d) Was ist ein unedles Metall?

.....

2 Eigenschaften und Nutzen

- a) Warum benutzt man Kupfer für Stromkabel?

.....

- b) Warum Aluminium für Getränkedosen?

.....

- c) Was ist eine Legierung? Nenne ein Beispiel.

.....

.....

- d) Was erklärt das Elektronengas-Modell?

.....

.....

3 Rohstoffe

- a) Was ist ein Erz?

.....

- b) Warum ist Recycling von Metall sinnvoll? Nenne zwei Gründe.

.....

- c) Wie schützt man Eisen vor Rost? Nenne zwei Wege.

.....